



TP N°7 : HISTORIQUE ET CONSTRUCTION DU TABLEAU PERIODIQUE

Objectif :

Comprendre et réaliser la démarche de **Mendeleïev** pour la construction du tableau périodique
Effectuer une recherche documentaire sur page html.

Méthode :

Vous disposez d'un jeu de cartes : une carte par élément chimique. Le but est de classer les cartes dans un tableau comportant un nombre de lignes que vous devrez définir. Les indications sont données par les cartes :

- Le nom et symbole.
- Le poids atomique
- La formule chimique résultant de la réaction entre l'élément chimique étudié et un des éléments chimiques suivants : Oxygène O, Hydrogène H, Chlore Cl, Fluor F.

Travail à réaliser :

Pour le jeu de cartes :

Le but est de classer les cartes dans un tableau comportant sept colonnes et un nombre de lignes à définir.

Proposer un tableau. Indiquez quelle méthode vous avez utiliser.

Exploitation :

Ouvrir le fichier Mendeleïev qui se trouve sur le bureau et répondre aux questions sur votre feuille.

Indications :

- **Antiquité**, période de l'histoire occidentale qui commence avec la naissance du monde grec vers 2000 avant JC, pendant l'âge du Bronze, et s'achève à la fin de l'Empire romain d'Occident en 476 après JC.
- Pour la questions sur les abondances : **attention** les valeurs correspondent à des parties par milliers : il faut donc diviser par 10 pour obtenir le pourcentage.

HYDROGENE Poids Atomique : 1 Principaux composés : H ₂ O , HCl	H	LITHIUM Poids Atomique : 7 Principaux composés : Li ₂ O, LiCl	Li
BERYLIUM Poids Atomique : 9,4 Principaux composés : BeO, BeCl ₂	Be	CHLORE Poids Atomique : 35,5 Principaux composés : NaCl, HCl	Cl
MAGNESIUM Poids Atomique : 24 Principaux composés : MgO , MgCl ₂	Mg	OXYGENE Poids Atomique : 16 Principaux composés : H ₂ O, MgO	O
AZOTE Poids Atomique : 14 Principaux composés : NH ₃	N	CARBONE Poids Atomique : 12 Principaux composés : CO ₂ , CH ₄	C
SILICIUM Poids Atomique : 28 Principaux composés : SiO ₂ , SiH ₄	Si	SOUFRE Poids Atomique : 32 Principaux composés : H ₂ S, MgS	S
SODIUM Poids Atomique : 23 Principaux composés : NaH, NaCl, Na ₂ O	Na	ALUMINIUM Poids Atomique : 27,4 Principaux composés : AlCl ₃ , Al ₂ O ₃	Al
PHOSPHORE Poids Atomique : 31 Principaux composés : PH ₃ , PCl ₃	P	BORE Poids Atomique : 11 Principaux composés : B ₂ O ₃ , BCl ₃	B
FLUOR Poids Atomique : 19 Principaux composés : NaF, HF	F		